PCT/JP 2004/011099

JAPAN PATENT OFFICE

19.08.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 7月28日

出願番 Application Number:

特願2003-280660

[ST. 10/C]:

[JP2003-280660]

REC'D 07 OCT 2004

PCT WIPO

Applicant(s):

電気化学工業株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

9月24日 2004年



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

> 出証番号 出証特2004-3085715

1/E ページ:

特許願 【書類名】 A103810 【整理番号】 特許庁長官 殿 【あて先】 C08F297/04 【国際特許分類】 【発明者】 東京都町田市旭町3-5-1 電気化学工業株式会社中央研究所 【住所又は居所】 内 渡邊 淳 【氏名】 【発明者】 東京都町田市旭町3-5-1 電気化学工業株式会社中央研究所 【住所又は居所】 内 栗村 啓之 【氏名】 【発明者】 東京都町田市旭町3-5-1 電気化学工業株式会社中央研究所 【住所又は居所】 内 鈴木 茂 【氏名】 【発明者】 東京都町田市旭町3-5-1 電気化学工業株式会社中央研究所 【住所又は居所】 内 尾田 威 【氏名】 【発明者】 東京都町田市旭町3-5-1 電気化学工業株式会社中央研究所 【住所又は居所】 内 清水 紀弘 【氏名】 【特許出願人】 000003296 【識別番号】 電気化学工業株式会社 【氏名又は名称】 【代表者】 書間 敏男 【手数料の表示】 028565 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 図面 1 【物件名】

要約書 1

【物件名】

特願2003-280660

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の共 役ジエンからなるプロック共重合体混合物であって、下記成分A及び成分Bを、成分A/ 成分B=20~80/80~20 (質量比) の範囲の混合割合で含有することを特徴とす るプロック共重合体混合物。

成分Aは、

- (1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の 共役ジエンからなり、
- (2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部と共役ジエンを主体 とするソフトセグメントプロック部から構成され、
- (3)ハードセグメントプロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体 とするブロック部S1及びS2からなり、S1及びS2の数平均分子量をそれぞれM1及 びM 2 とするとき、M 1 が 7 5 0 0 0 \sim 1 7 0 0 0 0 0 0 0 0 0の範囲で、かつその比M1/M2が4~9の範囲にあり、S1及びS2の割合がS1/S 2=6~35/65~94 (モル比) の範囲にあり、
- (4)カップリング反応により製造されるプロック共重合体であり、
- 成分Bは、 (1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の 共役ジエンからなり、
- (2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントブロック部と共役ジエンを主体 とするソフトセグメントプロック部から構成され、
- (3)ハードセグメントプロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体 とするブロック部S3及びS4からなり、S3及びS4の数平均分子量をそれぞれM3及 びM4とするとき、M3が80000~160000及びM4が4000~10000の 範囲で、かつその比M3/M4が13~22の範囲にあり、S3及びS4の割合がS3/ S4=5~30/70~95 (モル比) の範囲にあり、
- (4)カップリング反応により製造されるプロック共重合体である。

成分Aが下記一般式 (1) で表されるプロック共重合体の混合物であり、成分Bが下記 一般式(2)で表されるプロック共重合体の混合物である請求項1に記載のプロック共重 合体混合物。

S1-B1、S2-B1 及び (S1-B1)i-X-(B1-S2)m

(式中、S1、S2はビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部 を表し、B1は共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部を表し、B1の数平 均分子量は10000~3000の範囲にある。Xはカップリング剤の残基を示す。i 、mは0以上の整数を示し、i+mは1以上8以下である。

一般式(2) S3-B2、S4-B2 及び (S3-B2)n-Y - (B2-S4)o

(式中、S3、S4はビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部 を表し、B2は共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部を表し、B2の数平 均分子量は9000~20000の範囲にある。Yはカップリング剤の残基を示す。 n 、 oは0以上の整数を示し、n+oは1以上8以下である。

成分A及び成分Bがエポキシ化油脂を用いてカップリングさせたブロック共重合体であ ることを特徴とする請求項1または2いずれかに記載のブロック共重合体混合物。

【請求項4】

エポキシ化油脂がエポキシ化大豆油であることを特徴とする請求項3に記載のブロック 共重合体混合物。

【請求項5】

成分A及び成分Bを含有するブロック共重合体混合物におけるエポキシ化油脂残基に存 出証特2004-3085715 在する開環したエポキシ基残基のモル数の比が、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ 基及び該開環したエポキシ基残基の合計のモル数に対して、0.7未満であることを特徴 とする請求項3または4記載のプロック共重合体混合物。

【請求項6】

請求項1~5のいずれかに記載のブロック共重合体混合物と、それ以外の熱可塑性樹脂 を含有する熱可塑性樹脂組成物。

【書類名】明細書

【発明の名称】ブロック共重合体混合物及び樹脂組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、ビニル芳香族炭化水素と共役ジエンからなるブロック共重合体混合物に関し とりわけ透明性及び耐衝撃性に優れ、ブロック共重合体混合物そのものとしても、各種 熱可塑性樹脂との配合用としても有用であるプロック共重合体混合物に関する。

【背景技術】

[0002]

ビニル芳香族炭化水素と共役ジエンからなり、ビニル芳香族炭化水素含有量が比較的高 いブロック共重合体は、その透明性や耐衝撃性等の特性を利用して、射出成形用途や、シ ート、フィルム等の押出成形用途等に幅広く使用されている。

とりわけプロック共重合体及びプロック共重合体を配合したスチレン系重合体組成物は 、透明性、耐衝撃性等に優れることから、いくつかの提案がなされている。例えば、カッ プリングに先立つ2つの線状共重合体におけるビニル置換芳香族炭化水素プロックの高分 子量成分と低分子量成分の数平均分子量の比を3~7とした分岐状プロック共重合体およ びその製造方法(例えば、特許文献1参照。)が、そして3つ以上のビニル芳香族炭化水 素を単量体単位とする重合体プロックを有する分岐状プロック共重合体とその製造方法(例えば、特許文献2参照。)がある。

[0003]

更にはビニル芳香族炭化水素ブロック部の分子量分布を2.3~4.5とした線状共重 合体組成物、あるいはビニル芳香族炭化水素ブロック部の分子量分布が2.8~3.5で 、かつプレンドによって製造される分岐状プロック共重合体組成物(例えば、特許文献3 参照。)が、またビニル芳香族炭化水素プロック部の分子量分布を 2. 8~3. 5の範囲 外とした分岐状ブロック共重合体を組み合わせる方法(例えば、特許文献4参照。)が、 夫々記載されている。

[0004]

【特許文献1】特開昭53-000286号公報

【特許文献2】特開平07-173232号公報

【特許文献3】特開昭52-078260号公報

【特許文献4】特開昭57-028150号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

しかし、これらの方法では、プロック共重合体及びそれを用いた各種熱可塑性樹脂との 組成物は、透明性と耐衝撃性等のパランスが悪く、特に射出成形は高剪断下で成形を行な うため成形品に異方性を生じやすく、ある一方に対して強度が弱くなる等、成形品として 十分なものではなかった。

【課題を解決するための手段】

[0006]

本発明者らはかかる現状に鑑み、押出成形品やブロー成形品だけでなく射出成形品にお いても透明性と耐衝撃性等のバランスに優れるブロック共重合体組成物を得るべく種々の 検討を行った結果、ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部と共 役ジエンを主体とするソフトセグメントプロック部から構成され、カップリング反応によ り製造されるブロック共重合体において、ある特定構造のハードセグメントブロック部を 有するプロック共重合体を2種プレンドすることにより、押出成形品やブロー成形品のみ ならず射出成形品においても透明性を悪化することなく耐衝撃性が極めて改良されること を見いだし、本発明をなすに至った。

[0007]

すなわち本発明は、単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および 出証特2004-3085715

5~45質量%の共役ジエンからなるプロック共重合体混合物であって、下記成分A及び 成分Bを、成分A/成分B=20~80/80~20(質量比)の範囲の混合割合で含有 することを特徴とするブロック共重合体混合物に関する。

成分Aは、

- (1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の 共役ジエンからなり、
- (2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部と共役ジエンを主体 とするソフトセグメントプロック部から構成され、
- (3)ハードセグメントブロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体 とするブロック部S1及びS2からなり、S1及びS2の数平均分子量をそれぞれM1及 びM 2 とするとき、M 1 が 7 5 0 0 0 ~ 1 7 0 0 0 0 及びM 2 が 1 4 0 0 0 ~ 3 0 0 0 0 の範囲で、かつその比M1/M2が $4\sim9$ の範囲にあり、S1及びS2の割合がS1/S2=6~35/65~94 (モル比) の範囲にあり、
- (4)カップリング反応により製造されるプロック共重合体であり、

成分Bは、

- (1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の 共役ジエンからなり、
- (2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントブロック部と共役ジエンを主体 とするソフトセグメントプロック部から構成され、(3)ハードセグメントブロック部が、 分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体とするブロック部S3及びS4からな り、S3及びS4の数平均分子量をそれぞれM3及びM4とするとき、M3が80000 ~160000及びM4が4000~10000の範囲で、かつその比M3/M4が13 ~22の範囲にあり、S3及びS4の割合がS3/S4=5~30/70~95(モル比)の範囲にあり、
- (4)カップリング反応により製造されるブロック共重合体である。

【発明の効果】

[0008]

本発明で得られるプロック共重合体混合物は、プロック共重合体混合物そのもの或いは 各種熱可塑性樹脂と配合した樹脂組成物としても、押出成形、ブロー成形、射出成形等、 多種多様な成形加工法に供することが出来、いずれにおいても透明性と耐衝撃性のバラン スが極めて良好な成形加工品を得ることが出来る。

【発明を実施するための最良の形態】

[0009]

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明のブロック共重合体混合物に用いられるビニル芳香族炭化水素としては、スチレ ン, oーメチルスチレン, pーメチルスチレン, pーtertプチルスチレン, 1, 3-ジメチルスチレン, α-メチルスチレン, ビニルナフタレン, ビニルアントラセン等で、 特に一般的なものとしてはスチレンが挙げられる。これら1種のみならず2種以上の混合 物として用いても良い。

また、共役ジエンとしては、炭素数が4ないし8の1対の共役二重結合を有するジオレ フィンであり、例えば、1,3ープタジエン,2ーメチルー1,3ープタジエン(イソプ レン), 2, 3-ジメチルー1, 3-ブタジエン, 1, 3-ペンタジエン, 1, 3-ヘキ サジエン等が挙げられるが、特に一般的なものとしては、1,3-プタジエン,イソプレ ンが挙げられる。これら1種のみならず2種以上の混合物として用いても良い。

[0010]

本発明のブロック共重合体混合物は、該共重合体混合物の全質量に基づいて、単量体単 位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素および5~45質量%の共役ジエンか らなる。

該プロック共重合体混合物が単量体単位として95質量%を超えるビニル芳香族炭化水 素および5質量%未満の共役ジエンからなる場合は、該ブロック共重合体混合物の耐衝撃

性が劣るようになり好ましくない。一方、該ブロック共重合体混合物が単量体単位として 55質量%未満のビニル芳香族炭化水素および45質量%を超える共役ジエンからなる場 合も、該プロック共重合体混合物は透明性、成形加工性、剛性、熱安定性等が劣るように なり、やはり好ましくない。

なお該プロック共重合体混合物が、該共重合体混合物の全質量に基づいて単量体単位と して60~85質量%のビニル芳香族炭化水素および15~40質量%の共役ジエンから なると、得られるブロック共重合体混合物は耐衝撃性および透明性のバランスが一層良好 なものになり好ましく、単量体単位として65~80質量%のビニル芳香族炭化水素およ び20~35質量%の共役ジエンからなると、得られるプロック共重合体混合物の耐衝撃 性、透明性、成形加工性等の物性バランスがなお一層良好なものになり、さらに好ましい

[0011]

本発明のブロック共重合体混合物は、成分A及び成分Bを、成分A/成分B=20~8 0/80~20 (質量比) の範囲の混合割合で含有する。

ここで成分Aは、(1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素およ び5~45質量%の共役ジエンからなり、(2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハード セグメントプロック部と共役ジエンを主体とするソフトセグメントプロック部から構成さ れ、(3)ハードセグメントプロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を 主体とするブロック部S1及びS2からなり、S1及びS2の数平均分子量をそれぞれM 1及びM2とするとき、M1が75000~170000及びM2が14000~300 0 0 の範囲で、かつその比M 1 / M 2 が 4 ~ 9 の範囲にあり、S 1 及びS 2 の割合がS 1 /S2=6~35/65~94 (モル比) の範囲にあり、(4)カップリング反応により製 造されるプロック共重合体である。

一方の成分Bは、(1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素およ び5~45質量%の共役ジエンからなり、(2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハード セグメントプロック部と共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部から構成さ れ、(3)ハードセグメントブロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を 主体とするブロック部S3及びS4からなり、S3及びS4の数平均分子量をそれぞれM 3 及びM 4 とするとき、M 3 が 8 0 0 0 0 ∼ 1 6 0 0 0 0 及びM 4 が 4 0 0 0 ∼ 1 0 0 0 0の範囲で、かつその比M3/M4が13~22の範囲にあり、S3及びS4の割合がS 3/S4=5~3~0/7~0~9~5~(モル比)の範囲にあり、(4)カップリング反応により 製造されるブロック共重合体である。

[0012]

成分Aが、単量体単位として95質量%を超えるビニル芳香族炭化水素および5質量% 未満の共役ジエンからなる場合は、最終的に得られるブロック共重合体混合物の耐衝撃性 が劣るようになり好ましくない。一方、成分Aが、単量体単位として55質量%未満のビ ニル芳香族炭化水素および45質量%を超える共役ジエンからなる場合も、最終的に得ら れるプロック共重合体混合物は透明性、成形加工性、剛性、熱安定性等が劣るようになり 、やはり好ましくない。

なお成分Aが、単量体単位として60~90質量%のビニル芳香族炭化水素および10 ~40質量%の共役ジエンからなると、最終的に得られるプロック共重合体混合物は耐衝 撃性および透明性のバランスが一層良好なものになり好ましく、単量体単位として65~ 85質量%のビニル芳香族炭化水素および15~35質量%の共役ジエンからなると、最 終的に得られるプロック共重合体混合物の耐衝撃性、透明性、成形加工性等の物性バラン スがなお一層良好なものになり、さらに好ましい。

[0013]

次に成分Aは、ビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部と共役 ジエンを主体とするソフトセグメントプロック部から構成される。

ここでビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部とは、単量体単 位として70~100質量%のビニル芳香族炭化水素と0~30質量%の共役ジエンから

なるプロック部を指す。そしてビニル芳香族炭化水素を主体とするプロック部が、単量体 単位として80~100質量%のビニル芳香族炭化水素と0~20質量%の共役ジエンか らなるプロック部であると、最終的に得られるプロック共重合体混合物の剛性が良好にな るため好ましく、単量体単位として95~100質量%のビニル芳香族炭化水素と0~5 質量%の共役ジエンからなるプロック部であると更に好ましく、単量体単位としてビニル 芳香族炭化水素からなるブロック部であると一層好ましい。

[0014]

なおビニル芳香族炭化水素を主体とするブロック部が、単量体単位としてビニル芳香族 炭化水素と共役ジエンからなる共重合体ブロックである場合、単量体単位の配列様式はラ ンダム構造であってもテーパー構造であってもよく、またプロック構造であっても構わな い。なおブロック構造としては、例えば共役ジエンブロック部をD、ビニル芳香族炭化水 素ブロック部をVと表した時にV-D-V(なおDの両側のVの重合度は等しくても、異 なっていても構わない)で表される構造等が挙げられる。

[0015]

また共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部とは、単量体単位として60 ~100質量%の共役ジエンと0~40質量%のビニル芳香族炭化水素からなるブロック 部を指す。ここで共役ジエンを主体とするプロック部が、単量体単位として70~100 質量%の共役ジエンと0~30質量%のビニル芳香族炭化水素からなるブロック部である と、得られるブロック共重合体の耐衝撃性が良好になるため好ましく、単量体単位として 共役ジエンからなるブロック部であると一層好ましい。なおソフトセグメントブロック部 として、共役ジエンとビニル芳香族炭化水素からなる共重合体プロック部を用いる場合は 、単量体の配列様式はテーパー構造であってもランダム構造であってもどちらでも構わな いが、好ましくはランダム構造が挙げられる。

[0016]

さらに成分Aでは、ハードセグメントプロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香 族炭化水素を主体とするブロック部S1及びS2からなり、S1及びS2の数平均分子量 をそれぞれM1及びM2とするとき、M1が75000~170000及びM2が140 00~3000の範囲で、かつその比M1/M2が4~9の範囲にあり、S1及びS2 の割合がS1/S2=6~35/65~94 (モル比) の範囲にある。

成分Aのハードセグメントブロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水 素を主体とするブロック部からなることで、最終的に得られるブロック共重合体混合物の 成型加工性が良好になる上に、透明性、耐衝撃性のバランスも良好になる。

[0017]

そして、2種のビニル芳香族炭化水素を主体とするブロック部をS1及びS2と表した 時、成分Aでは、それぞれの数平均分子量M1及びM2は、75000~170000及 びM2が14000~3000の範囲にあることが必須である。S1の数平均分子量M 1が75000未満であると、最終的に得られるブロック共重合体混合物の耐衝撃性が劣 り170000を越えると、最終的に得られるブロック共重合体混合物の透明性が低下す る。S2の数平均分子量M2が14000未満であると、最終的に得られるプロック共重 合体混合物の透明性および耐衝撃性が劣り、30000を越えても最終的に得られるブロ ック共重合体混合物の耐衝撃性が低下する。なお最終的に得られるプロック共重合体混合 物の成型加工性、透明性、耐衝撃性のバランスの点から、特に好ましいS1及びS2の数 平均分子量の範囲としては、それぞれ100000~150000、15000~180 00の範囲が挙げられる。

さらに、成分Aでは数平均分子量M1及びM2の比M1/M2が $4\sim9$ の範囲にある。 比M1/M2が4未満の場合は、最終的に得られるブロック共重合体混合物の成型加工性 および耐衝撃性が劣り、比M1/M2が9を越える場合は最終的に得られるプロック共重 合体混合物の透明性が劣る。最終的に得られるブロック共重合体混合物の成型加工性、透 明性、耐衝撃性のバランスの点から、特に好ましい比M1/M2の範囲としては、 $5\sim8$ の範囲が挙げられる。

[0018]

また成分Aでは、S1及びS2の割合としてS1/S2=6~35/65~94 (モル 比) の範囲になるように該 2 種のプロック部の割合を設定する。これにより最終的に得ら れるプロック共重合体混合物の成型加工性、透明性、耐衝撃性バランスが良好なものにな る。S1の割合が上記範囲の下限未満かつS2の割合が上記範囲の上限を越えるとブロッ ク共重合体の耐衝撃性および透明性が劣り、S1の割合が上記範囲の上限を越えかつS2 の割合が上記範囲の下限未満であるとブロック共重合体の成型加工性が低下するとともに やはり耐衝撃性が低下する。なおブロック共重合体の成型加工性、透明性、耐衝撃性のバ ランスの点から、特に好ましいS1及びS2の割合としてS1/S2=10~30/70 ~90 (モル比) の範囲が挙げられる。

[0019]

ところで成分Aの分子量は特に制限は無いが、本発明のブロック共重合体混合物の成形 加工性の点から好ましい分子量の範囲を例示すると、数平均分子量として60000~1 60000、重量平均分子量として90000~220000となる。更に好ましくは数 平均分子量として80000~140000、重量平均分子量として120000~20 0000となる。また成分Aの分子量分布も特に制限は無いが、本発明のプロック共重合 体混合物の成形加工性の点から好ましい分子量分布の範囲を例示すると、1.2~1.8 となり、更に好ましくは1.3~1.6となる。

そして成分Aはカップリング反応により製造されるブロック共重合体である。成分Aは 、炭化水素溶媒中において有機リチウム化合物を開始剤に用いた通常のリビングアニオン 重合法により得られる。ここでビニル芳香族炭化水素と共役ジエンを単量体として使用し 、炭化水素溶媒中、有機リチウム化合物を開始剤に用いてアニオン重合してリビング活性 末端を生成させた後に、カップリング剤を添加してリビング活性末端とカップリング剤を 反応させるというカップリング反応を経て合成される。即ちカップリング反応とは、リビ ング活性部位を片末端に持つポリマー鎖をたばね、かつ結合させることをいう。そしてカ ップリング剤は、リビング活性部位が攻撃しうる反応サイトを1分子当たり2個以上有す る、リビング活性部位を片末端に持つポリマー鎖をたばねかつ結合させることの出来る化 合物である。

[0020]

本発明ではカップリング剤には、反応サイトを1分子当たり2点有する2官能性カップ リング剤を用いてもよいし、反応サイトを1分子当たり3点以上有する多官能性カップリ ング剤を用いてもよい。また多官能性カップリング剤を1種単独で用いてもよいし、2種 以上の多官能性カップリング剤を併用してもよく、さらに1種以上の2官能性カップリン グ剤と1種以上の多官能性カップリング剤の併用も可能である。好ましくは多官能性カッ プリング剤を1種単独で用いるのがよい。

なおカップリング反応を行う際、カップリング剤におけるリビング活性部位が攻撃しう る反応サイトは必ずしも完全に反応する必要はなく、一部は反応せずに残っていてもよい 。さらに全てのリビング活性部位を片末端に持つポリマー鎖がカップリング剤の反応サイ トと全てが反応している必要はなく、反応せずに残ったポリマー鎖が最終的に生成したブ ロック共重合体に残ってもよい。

[0021]

そして、多官能性カップリング剤を使用した場合には、使用したカップリング剤の反応 サイトが完全に反応した際に見込まれる分岐数よりも、少ない分岐数を有するブロック共 重合体が、最終的に生成したブロック共重合体に混在していても構わないし、リビング活 性部位にカップリング剤が置き換わっただけの、片末端にカップリング剤のみが結合した ポリマー鎖が最終的に生成したブロック共重合体に混在していても構わない。

このような場合、2官能性カップリング剤を用いた時の成分Aは、使用したカップリン グ剤の反応サイトが完全に反応したブロック共重合体、リビング活性部位にカップリング 剤が置き換わって結合しただけのポリマー鎖、及びカップリング剤の反応サイトと反応せ ずに残ったポリマー鎖が混在したものとなる。また多官能性カップリング剤を用いた時の

成分Aは、使用したカップリング剤の反応サイトが完全に反応した際に見込まれる分岐数 に等しい分岐数を持つブロック共重合体、使用したカップリング剤の反応サイトが完全に 反応した際に見込まれる分岐数よりも少ない分岐数を有するプロック共重合体、リビング 活性部位にカップリング剤が置き換わって結合しただけのポリマー鎖、及びカップリング 剤の反応サイトと反応せずに残ったポリマー鎖のいずれか2種以上が混在したものとなる

[0022]

ここで本発明で用いられるカップリング剤としては、四塩化ケイ素や1,2-ビス(メチルジクロロシリル) エタン等のクロロシラン系化合物、テトラメトキシシランやテト ラフェノキシシラン等のアルコキシシラン系化合物、四塩化スズ、ポリハロゲン化炭化水 素、カルボン酸エステル、ポリビニル化合物、エポキシ化大豆油やエポキシ化亜麻仁油等 のエポキシ化油脂などが挙げられる。

[0023]

このようなカップリング剤の中で、1分子当たり2個の反応サイトを有する2官能性カ ップリング剤としてはジメチルジクロロシランやジメチルジメトキシシラン等がある。一 方1分子当たり3個以上の反応サイトを有する多官能性カップリング剤としては、メチル トリクロロシラン、メチルトリメトキシシラン、テトラクロロシラン、テトラメトキシシ ランおよびテトラフェノキシシラン等がある。またエポキシ化油脂も、1分子当たり3個 のエステル結合のカルボニル炭素があり、かつ長鎖アルキル基側には最低1個以上のエポ キシ基を持つことから、多官能性カップリング剤となる。

本発明で好ましく用いられるカップリング剤は多官能性カップリング剤であり、その中 で好ましいものとしてエポキシ化油脂が挙げられる。エポキシ化油脂にはエポキシ化大豆 油やエポキシ化アマニ油等があるが、なかでもエポキシ化大豆油が特に好ましい。

エポキシ化大豆油やエポキシ化アマニ油のようなエポキシ化油脂は、オレイン酸、リノ ール酸、リノレン酸のような不飽和酸を含む長鎖カルボン酸混合物のグリセリンエステル をエポキシ化した化合物である。よってこれらを多官能性カップリング剤として用いた場 合、反応サイトが完全に反応した時に見込まれるプロック共重合体の分岐数は、リノレン 酸残基1個にはエポキシ基3個およびカルボニル基1個が、オレイン酸残基1個にはエポ キシ基1個およびカルボニル基1個が、リノール酸残基1個にはエポキシ基2個およびカ ルボニル基1個が存在するので、それぞれの構造に由来して分岐数5、3及び4のブロッ ク共重合体が生成しうる。即ち反応サイトが完全に反応した時に分岐数3~5のブロック 共重合体混合物が得られ、つまりプロック共重合体の分岐数は最大5となる。

[0024]

続いて成分Bも、(1)単量体単位として55~95質量%のビニル芳香族炭化水素およ び5~45質量%の共役ジエンからなり、(2)ビニル芳香族炭化水素を主体とするハード セグメントブロック部と共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部から構成さ れ、(4)カップリング反応により製造されるプロック共重合体であるという点は、成分A と同じであり、成分Aで記載した要件が成分Bについても当てはまる。

しかし成分Bは、(3)ハードセグメントプロック部が、分子量の異なる2種のビニル芳 香族炭化水素を主体とするブロック部S3及びS4からなり、S3及びS4の数平均分子 量をそれぞれM3及びM4とするとき、M3が8000~16000及びM4が40 00~1000の範囲で、かつその比M3/M4が13~22の範囲にあり、S3及び S4の割合が $S3/S4=5\sim30/70\sim95$ (モル比)の範囲にあるという点が、成 分Aとは異なる。次にこの点について説明する。

まず、成分Bのハードセグメントブロック部は分子量の異なる 2 種のビニル芳香族炭化 水素を主体とするプロック部からなる。これにより最終的に得られるプロック共重合体混 合物の成型加工性が良好になる上に、透明性、耐衝撃性のバランスも良好になる点は、成 分Aと同じである。

[0025]

しかし成分Bでは、2種のビニル芳香族炭化水素を主体とするブロック部をS3及びS 出証特2004-3085715

4 と表した時、成分Bでは、それぞれの数平均分子量M3及VM4Vが、 $80000\sim16$ 0000及び4000~10000の範囲にあることが必須である。S3の数平均分子量 M3が80000未満であると最終的に得られるプロック共重合体混合物の耐衝撃性が劣 り、160000を越えても最終的に得られるプロック共重合体混合物の耐衝撃性が劣る 上に透明性も低下する。S4の数平均分子量M4が4000未満であると、最終的に得ら れるブロック共重合体混合物の透明性が劣ると同時に流動性が高くなりすぎて成型加工性 も不良となる一方、10000を越えても最終的に得られるプロック共重合体混合物の耐 衝撃性が低下する。なお最終的に得られるブロック共重合体混合物の成型加工性、透明性 、耐衝撃性のバランスの点から、特に好ましいS3及びS4の数平均分子量の範囲として は、それぞれ90000~140000、5000~9000の範囲が挙げられる。

さらに、成分Bでは数平均分子量M3及びM4の比M3/M4が13~22の範囲にあ るのが必須である。比M3/M4が13未満の場合は、最終的に得られるプロック共重合 体混合物の耐衝撃性が劣り、比M3/M4が22を越える場合は最終的に得られるブロッ ク共重合体混合物の透明性が劣る。最終的に得られるブロック共重合体混合物の成型加工 性、透明性、耐衝撃性のバランスの点から、特に好ましい比M1/M2の範囲としては、 14~19の範囲が挙げられる。

[0026]

また成分Bでは、S 3 及びS 4 の割合としてS 3 / S 4 = 5 \sim 3 0 / 7 0 \sim 9 5 (モル 比)の範囲になるように該2種のプロック部の割合を設定する。これにより最終的に得ら れるブロック共重合体混合物の成型加工性、透明性、耐衝撃性バランスが良好なものにな る。S3の割合が上記範囲の下限未満かつS4の割合が上記範囲の上限を越えるとブロッ ク共重合体の耐衝撃性及び透明性が劣り、S3の割合が上記範囲の上限を越え、かつS4 の割合が上記範囲の下限未満であるとブロック共重合体混合物の耐衝撃性はやはり劣る上 に、成型加工性も低下する。なおブロック共重合体の成型加工性、透明性、耐衝撃性のバ ランスの点から、特に好ましいS3及びS4の割合としてS3/S4=10~25/75 ~90 (モル比) の範囲が挙げられる。

なお成分Bの分子量は特に制限は無いが、本発明のプロック共重合体混合物の成形加工 性の点から好ましい分子量の範囲を例示すると、数平均分子量として60000~110 000、重量平均分子量として100000~180000となる。更に好ましくは数平 均分子量として80000~90000、重量平均分子量として120000~1500 00となる。また成分Bの分子量分布も特に制限は無いが、本発明のプロック共重合体混 合物の成形加工性の点から好ましい分子量分布の範囲を例示すると、1.3~2.0とな り、更に好ましくは1. 4~1. 8となる。

[0027]

本発明のプロック共重合体混合物は、このような成分A及び成分Bを含有するが、その 混合比率は成分A/成分B=20~80/80~20 (質量比) の範囲である。混合比率 がこの範囲にあることにより、成形加工性、耐衝撃性、透明性のバランスの良好なブロッ ク共重合体混合物を得ることが可能となる。

混合比率が成分Aが20未満かつ成分Bが80を越える場合は、最終的に得られるプロ ック共重合体混合物の流動性が高くなりすぎて成型加工性が不良となると同時に透明性も 劣るようになる一方、混合比率が成分Aが80を越えかつ成分Bが20未満の場合は、最 終的に得られるプロック共重合体混合物の流動性が低下してやはり成形加工性が劣ると共 に、衝撃強度が低下するようになる。

特に成分A単独では流動性が著しく低く衝撃強度が大きく劣ったブロック共重合体しか 、また成分B単独では流動性が著しく高くかつ透明性が大きく劣ったブロック共重合体し か得ることができないが、本発明のように成分Aと成分Bを混合することにより、成形加 工性、耐衝撃性、透明性のバランスが良好なプロック共重合体混合物を得ることが出来る

なお、さらに好ましい混合比率としては、成分A/成分B=30~70/70~30(質量比) の範囲が挙げられる。

[0028]

本発明の成分A及び成分Bを含有するブロック共重合体混合物の分子量は特に制限は無 いが、該ブロック共重合体混合物の成形加工性の点から好ましい分子量の範囲を例示する と、数平均分子量として60000~140000、重量平均分子量として110000 ~200000となる。更に好ましくは数平均分子量として8000~110000、 重量平均分子量として120000~180000となる。また該プロック共重合体混合 物の分子量分布も特に制限は無いが、該プロック共重合体混合物の成形加工性の点から好 ましい分子量分布の範囲を例示すると、1.4~2.0となり、更に好ましくは1.4~ 1.8となる。

[0029]

本発明における成分A及び成分Bは、前述の通り、炭化水素溶媒中において有機リチウ ム化合物を開始剤に用いた通常のリビングアニオン重合法により得られる。即ち、ビニル 芳香族炭化水素と共役ジエンを単量体として使用し、炭化水素溶媒中、有機リチウム化合 物を開始剤に用いてアニオン重合してリビング活性末端を生成させた後に、カップリング 剤を添加してリビング活性末端とカップリング剤を反応させるというカップリング法によ って製造される。例えばハードセグメントブロック部としてビニル芳香族炭化水素を単量 体とするブロック部を、ソフトセグメントブロック部として共役ジエンを単量体とするブ ロック部からなる成分Aおよび成分Bを製造する際、初めに開始剤を用いてビニル芳香族 炭化水素をアニオン重合した後、これに続いてさらに重合系へ開始剤およびビニル芳香族 炭化水素を逐次添加して、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を単量体単位とす る重合体ブロックを形成させ、次いで共役ジエンを添加し、最後にカップリング工程を経 るという順序によって生成することが可能である。

[0030]

成分A及び成分Bの製造に用いられる有機溶剤としてはブタン、ペンタン、ヘキサン、 イソペンタン、ヘプタン、オクタン、イソオクタンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタ ン、メチルシクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキ サンなどの脂環式炭化水素あるいはベンゼン、トルエン、エチルベンゼン、キシレンなど の芳香族炭化水素など公知の有機溶剤が使用できる。

また、有機リチウム化合物は分子中に1個以上のリチウム原子が結合した化合物であり 、例えばエチルリチウム、nープロピルリチウム、イソプロピルリチウム、nープチルリ チウム、secーブチルリチウム、tープチルリチウムなどが使用できる。

[0031]

本発明の成分A及び成分Bの製造においては、少量の極性化合物を溶剤に溶解してもよ い。極性化合物は開始剤の効率を改良するため、また共役ジエンのミクロ組成を調整する ため、或いはビニル芳香族炭化水素と共役ジエンを共重合する際はランダム化剤として使 用される。本発明の成分A及び成分Bの製造に用いられる極性化合物としては、テトラヒ ドロフラン、ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジプチルエ ーテル等のエーテル類、トリエチルアミン、テトラメチルエチレンジアミン等のアミン類 ,チオエーテル類、ホスフィン類、ホスホルアミド類、アルキルペンゼンスルホン酸塩、 カリウムやナトリウムのアルコキシド等が挙げられるが、好ましい極性化合物はテトラヒ ドロフランである。

[0032]

本発明の成分A及び成分Bを製造する際の重合温度は一般に−10℃ないし150℃、 好ましくは40℃ないし120℃である。重合に要する時間は条件によって異なるが、通 常は48時間以内であり、特に好適には0.5ないし10時間である。また、重合系の雰 囲気は窒素ガスなどの不活性ガスをもって置換することが望ましい。重合圧力は、上記重 合温度範囲でモノマー及び溶媒を液層に維持するのに十分な圧力の範囲で行なえばよく、 特に限定されるものではない。さらに重合系内には開始剤及びリビングポリマーを不活性 化させるような不純物、たとえば、水、酸素、炭酸ガスなどが混入しないように留意する 必要がある。

[0033]

重合及びカップリング反応終了後、カップリング反応に関係していない活性ブロック共 重合体は、水、アルコール、二酸化炭素、有機酸、無機酸等の活性水素を有する物質を重 合停止剤として用い、活性末端を不活性化せしめるのに充分な量を添加することにより不 活性化される。この際、例えば重合停止剤として水やアルコール類を使用する場合は重合 鎖末端に水素が、二酸化炭素を使用する場合はカルボキシル基が導入される。従って、重 合停止剤を適当に選ぶことにより末端に種々の官能基を有するブロック共重合体成分を含 有するプロック共重合体を製造することもできる。

[0034]

ところでカップリング剤の添加量は任意の有効量でよいが、好ましくはリビング活性末 端に対してカップリング剤の反応サイトが化学量論量以上で存在するように設定する。具 体的には、カップリング工程前の重合液中に存在するリビング活性末端のモル数に対して 1~2当量の反応サイトが存在するようにカップリング剤の添加量を設定するのが好まし い。これには例えば、開始剤である有機リチウム化合物の仕込量から反応系に存在するリ チウム原子のモル数を算出できるので、このモル数をリビング活性末端のモル数と見なす ことにより、所望の当量数の反応サイトが反応系に存在するようにカップリング剤の添加 量を決めることが出来る。なおここで当量とは、 反応系に添加したカップリング剤の反 応サイト数をリビング活性末端数の倍数として表したものである。

[0035]

ここで本発明のブロック共重合体混合物が、エポキシ化油脂を用いてカップリングさ れて合成された成分A及び成分Bを含有するブロック共重合体混合物である場合、該ブロ ック共重合体混合物におけるエポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基のモ ル数の比が、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基及び該開環したエポキシ基残基の 合計のモル数に対して、0.7未満であると、該プロック共重合体混合物およびこれとス チレン系樹脂との混合樹脂組成物の耐衝撃性が向上して、透明性、成形加工性を初めとす るその他の物性とのバランスが非常に良好なものとなるため、好ましい。前記モル数の比 が $0.03\sim0.65$ であるとさらに好ましく、なおも好ましくは $0.03\sim0.5$ が挙 げられる。特にこの比が 0.1~0.3の範囲にある時、該ブロック共重合体混合物の耐 衝撃性のなかでも、シャルピー衝撃強度で代表されるノッチ存在下での耐衝撃性が向上し 、好ましい。ところでこの比は、カップリング工程におけるカップリング剤の添加量によ り制御することが出来、好ましくは $1\sim2$ 当量、さらに好ましくは $1\sim1$. 5 当量の反応 サイトが反応系に存在するようにカップリング剤の添加量を設定するとよい。

[0036]

なお前記モル数に対する比は、重クロロホルム、重テトラヒドロフラン等の重溶媒や四 塩化炭素を用いて、本発明のブロック共重合体混合物をプロトンNMRスペクトル測定す ることにより求めることができる。

ところで、本発明のブロック共重合体混合物におけるエポキシ化油脂残基に存在する開 環したエポキシ基残基のモル数の比が、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基及び該 開環したエポキシ基残基の合計のモル数に対して、0.7未満であるようにするには、該 プロック共重合体混合物を構成する成分A及び成分Bのそれぞれについて、エポキシ化油 脂残基に存在する開環したエポキシ基残基のモル数の比を、エポキシ化油脂残基に存在す るエポキシ基及び該開環したエポキシ基残基の合計のモル数に対して、0.7未満にして おくことが、該プロック共重合体混合物およびこれとスチレン系樹脂との混合樹脂組成物 の耐衝撃性、透明性、成形加工性等の物性バランスを良好にする上で好ましい。

[0037]

次に本発明のプロック共重合体混合物を構成する成分A及び成分Bについて、特に好 ましい構造を例示すると、以下のようになる。

まず成分Aでは、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体とするブロック部 を有するカップリング反応により製造されるプロック共重合体として、下記一般式 (1) で表されるブロック共重合体の混合物等が挙げられる。

一般式(1) S1-B1、S2-B1 及び (S1-B1)i-X-(B1-S2)m

(式中、S1、S2はビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントブロック部 を表し、B1は共役ジエンを主体とするソフトセグメントプロック部を表し、B1の数平 均分子量は10000~30000の範囲にある。Xはカップリング剤の残基を示す。i 、mは0以上の整数を示し、i+mは1以上8以下である。)

[0038]

なお一般式 (1) で表される成分Aにおいては、ソフトセグメントプロック部としての 共役ジエンを主体とするプロック部B1の分子量は、数平均分子量として10000~3 0000の範囲にあることが好ましい。この範囲にあると、透明性、耐衝撃性及び成形加 工性のバランスが良好なプロック共重合体を得ることが出来る。ソフトセグメントプロッ ク部B1の数平均分子量が10000未満であると、ブロック共重合体の耐衝撃性が劣り 、30000を超えると透明性および成形加工性に劣る。なお透明性、耐衝撃性及び成形 加工性のバランスが良好なブロック共重合体を得るための、特に好ましいソフトセグメン トプロック部の数平均分子量の範囲として11000~26000の範囲が挙げられる。 またi+mは1以上8以下であると、透明性、耐衝撃性及び成形加工性が良好なブロック共 重合体を得ることが出来て好ましく、さらに好ましくは1以上5以下である。

ところで一般式 (1) で表される成分Aは、分岐状ブロック共重合体を65~90質量 %含有することが好ましい。なお、ここで言う分岐状プロック共重合体とは、一般式(1)で表されるプロック共重合体の混合物から、カップリング反応に関係しなかった残留ポ リマー鎖及びリビング活性部位にカップリング剤が置き換わって結合しただけのポリマー 鎖を除いた成分である。

成分A中の分岐状ブロック共重合体の含有率はゲルパーミエーションクロマトグラムを 用いて以下のように求めることができる。

[0040]

すなわち成分Aのゲルパーミエーションクロマトグラムにおいて、カップリングに先立 つ線状プロック共重合体 S1-B、S2-Bに対応するピーク面積の和(これが即ち、カッ プリング反応に関係しなかった残留ポリマー鎖及びリビング活性部位にカップリング剤が 置き換わって結合しただけのポリマー鎖のピーク面積となる)を算出し、その値を全ピー ク面積の値から引くことで、成分A中における分岐状プロック共重合体のピーク面積が求

このようにして求めた分岐状ブロック共重合体のピーク面積の、全ピーク面積に対する 面積割合を百分率で求めることによって成分A中の分岐状プロック共重合体の含有率を質 量%で求めることができる。

[0041]

なお、特に好ましい分岐状プロック共重合体の含有率は70~85質量%の範囲が挙げ られる。また、成分A中の分岐状プロック共重合体の含有率が65質量%未満の範囲にあ るとプロック共重合体およびこれとスチレン系樹脂との混合樹脂組成物の耐衝撃性、透明 性、成型加工性が劣る場合があり好ましくなく、 9 0 質量%を超える範囲にあるとブロッ ク共重合体およびこれとスチレン系樹脂との混合樹脂組成物の耐衝撃性が劣る場合があり 好ましくない。

[0042]

次に成分Bは、分子量の異なる2種のビニル芳香族炭化水素を主体とするプロック部 を有するカップリング反応により製造されるプロック共重合体として、下記一般式 (2) で表されるプロック共重合体の混合物等が挙げられる。

一般式(2) S3-B2、S4-B2 及び (S3-B2)n-Y-(B2-S4)o

(式中、S3、S4はビニル芳香族炭化水素を主体とするハードセグメントプロック部 を表し、B2は共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部を表し、B2の数平 均分子量は9000~2000の範囲にある。Yはカップリング剤の残基を示す。n、 oは0以上の整数を示し、n+oは1以上8以下である。)

[0043]

なお一般式 (2) で表される成分Bにおいては、ソフトセグメントプロック部としての 共役ジエンを主体とするブロック部B2の分子量は、数平均分子量として9000~20 000の範囲にあることが好ましい。この範囲にあると、透明性、耐衝撃性及び成形加工 性のバランスが良好なブロック共重合体を得ることが出来る。ソフトセグメントブロック 部B2の数平均分子量が9000未満であると、ブロック共重合体の耐衝撃性が劣り、2 0000を超えると透明性および成形加工性に劣る。なお透明性、耐衝撃性及び成形加工 性のバランスが良好なブロック共重合体を得るための、特に好ましいソフトセグメントプ ロック部の数平均分子量の範囲として12000~16000の範囲が挙げられる。また n+oは1以上8以下であると、透明性、耐衝撃性及び成形加工性が良好なブロック共重 合体を得ることが出来て好ましく、さらに好ましくは1以上5以下である。

[0044]

ところで一般式 (2) で表される成分Bは、分岐状プロック共重合体を65~90質量 %含有することが好ましい。なお、ここで言う分岐状プロック共重合体とは、一般式(2) で表されるブロック共重合体の混合物から、カップリング反応に関係しなかった残留ポ リマー鎖及びリビング活性部位にカップリング剤が置き換わって結合しただけのポリマー 鎖を除いた成分である。成分B中の分岐状プロック共重合体の含有率はゲルパーミエーシ ョンクロマトグラムを用いて、成分Aの時と同様の方法により求めることができる。

[0045]

特に好ましい成分B中の分岐状プロック共重合体の含有率は70~85質量%の範囲が 挙げられる。また、成分B中の分岐状プロック共重合体の含有率が65質量%未満の範囲 にあるとブロック共重合体およびこれとスチレン系樹脂との混合樹脂組成物の耐衝撃性、 透明性、成型加工性が劣る場合があり好ましくなく、90質量%を超える範囲にあるとブ ロック共重合体およびこれとスチレン系樹脂との混合樹脂組成物の耐衝撃性が劣る場合が あり好ましくない。

なお本発明のブロック共重合体混合物は成分A及び成分Bを混合して得る。ここで混合 の方法には特に制限はなく、成分A及び成分Bの重合後の不活性化した溶液を混合して得 てもよいし、成分A及び成分Bのペレットを混合して押出機で溶融混練してもよい。

[0046]

本発明のブロック共重合体混合物には、必要に応じてさらに各種の添加剤を配合するこ とができる。ブロック共重合体が各種の加熱処理を受ける場合や、その成形品などが酸化 性雰囲気や紫外線などの照射下にて使用され物性が劣化することに対処するため、また使 用目的に適した物性をさらに付与するため、たとえば安定剤、滑剤、加工助剤、ブロッキ ング防止剤、帯電防止剤、防曇剤、耐候性向上剤、軟化剤、可塑剤、顔料などの添加剤を 添加できる。

[0047]

安定剤としては、例えば2-[1-(2-ヒドロキシ-3,5-ジ-tert-ペンチ ルフェニル) エチル] -4, 6-ジーtert-ペンチルフェニルアクリレート、2-t ertープチルー6ー(3-tertープチルー2-ヒドロキシー5-メチルベンジル) ー4ーメチルフェニルアクリレートや、オクタアシルー3ー(3,5ージーtertーブ チルー4ーヒドロキシフェニル) プロピオネート、2,6ージーtertーブチルー4ー メチルフェノールなどのフェノール系酸化防止剤、2,2ーメチレンビス(4,6ージー tert-ブチルフェニル) オクチルフォスファイト、トリスノニルフェニルフォスファ イト、ビス (2, 6ージーtertープチルー4ーメチルフェニル) ペンタエリスリトー ルージーフォスファイトなどのリン系酸化防止剤などが挙げられる。

[0048]

また、滑剤、加工助剤、ブロッキング防止剤、帯電防止剤、防盤剤としては、パルミチ ン酸、ステアリン酸、ベヘニン酸などの飽和脂肪酸、パルミチン酸オクチル、ステアリン 酸オクチルなどの脂肪酸エステルやペンタエリスリトール脂肪酸エステル、さらにエルカ 酸アマイド、オレイン酸アマイド、ステアリン酸アマイドなどの脂肪酸アマイドや、エチ

レンビスステアリン酸アマイド、またグリセリンーモノー脂肪酸エステル、グリセリンー ジー脂肪酸エステル、その他にソルビタンーモノーパルミチン酸エステル、ソルビタンー モノーステアリン酸エステルなどのソルビタン脂肪酸エステル、ミリスチルアルコール、 セチルアルコール、ステアリルアルコールなどに代表される高級アルコールなどが挙げら

[0049]

さらに耐候性向上剤としては2- (2'-ヒドロキシ-3'-tert-プチル-5' -メチルフェニル) -5-クロロベンゾトリアゾールなどのベンゾトリアゾール系や2, 4 - ジーtertープチルフェニルー3′, 5′ - ジーtertープチルー4′ - ヒドロ キシベンゾエートなどのサリシレート系、2ーヒドロキシー4-nーオクトキシペンゾフ ェノンなどのベンゾフェノン系紫外線吸収剤、また、テトラキス(2, 2, 6, 6ーテト ラメチルー4ーピペリジル) ー1, 2, 3, 4ーブタンテトラカルボキシレートなどのヒ ンダードアミン型耐候性向上剤が例として挙げられる。さらにホワイトオイルや、シリコ ーンオイルなども加えることができる。

[0050]

これらの添加剤は本発明のプロック共重合体混合物中、0~5質量%以下の範囲で使用 することが望ましい。

[0051]

この様にして得た本発明のプロック共重合体混合物は、従来公知の任意の成形加工方法 、例えば、押出成形,射出成形,中空成形などによってシート,発泡体,フィルム,各種 形状の射出成形品,中空成形品,圧空成形品,真空成形品,2軸延伸成形品等極めて多種 多様にわたる実用上有用な製品に容易に成形加工出来る。

[0052]

本発明のプロック共重合体混合物は、必要に応じて各種熱可塑性樹脂と配合して樹脂組 成物とすることができる。

使用できる熱可塑性樹脂の例としては、ポリスチレン系重合体、ポリフェニレンエーテ ル系重合体、ポリエチレン系重合体、ポリプロピレン系重合体、ポリブテン系重合体、ポ リ塩化ビニル系重合体、ポリ酢酸ビニル系重合体、ポリアミド系重合体、熱可塑性ポリエ ステル系重合体、ポリアクリレート系重合体、ポリフェノキシ系重合体、ポリフェニレン スルフィド系重合体、ポリカーポネート系重合体、ポリアセタール系重合体、ポリブタジ エン系重合体、熱可塑性ポリウレタン系重合体、ポリスルフィン系重合体等が挙げられる が、好ましい熱可塑性樹脂はスチレン系重合体であり、とりわけポリスチレン樹脂、スチ レンープチルアクリレート共重合体、スチレンーメチルメタアクリレート共重合体が好適 に使用できる。

[0053]

本発明のブロック共重合体混合物と熱可塑性樹脂との配合質量比は、好ましくはブロッ ク共重合体混合物/熱可塑性樹脂=3/97~90/10である。前記ブロック共重合体 混合物の配合量が3質量%未満の場合には、生成樹脂組成物の耐衝撃性の改良効果が充分 でなく、また熱可塑性樹脂の配合量が10質量%未満の場合は熱可塑性樹脂の配合による 剛性等の改善効果が充分でないので好ましくない。特に好ましい該ブロック共重合体混合 物と熱可塑性樹脂との配合質量比は、プロック共重合体混合物/熱可塑性樹脂=30/7 $0 \sim 8$ 0 / 2 0 であり、さらに好ましくはブロック共重合体混合物/熱可塑性樹脂=40 /60~70/30である。

[0054]

以下に本発明を、実施例を用いて説明する。なお本発明の内容をこれらの実施例に限定 するものではない。ところで実施例および比較例において示すデータは、下記方法に従っ て測定した。

全光線透過率および曇価はJIS-K7105、シャルピー衝撃強度はJIS K-7 111 (ノッチ付き) に準拠し、射出成形機により樹脂ペレットから試験片を成形して測 定した。

落錘衝撃強度は、厚さ2mmの平板を射出成形機により成形し、落錘グラフィックイン パクトテスター(東洋精機製作所の計装化落錘衝撃試験機の商標)を用いて、高さ62c mより質量6.5kgの重鎮をホルダー(径40mm)に固定した試験片平面上に自然落 下させ、重鎮下部に設けてあるストライカー(径12.7mm)によって試験片を完全破 壊または貫通させ、この時に要した全エネルギー(全吸収エネルギーと称す)を測定した

プロック共重合体混合物中のポリブタジエンゴム成分量(PBd畳)は、二重結合に塩 化ヨウ素を付加して測定するハロゲン付加法により求めた。

高温下における流動性(MFR)はJIS K-7210に準拠し測定した。

[0055]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(G P C)の測定条件は、下記の測定条件 1 および測定条件2によった。

「測定条件1]

溶媒 (移動相): THF 流速:1.0ml/min 設定温度:40℃

カラム構成:東ソー社製TSKgurdcolumn MP(×L)6.0mmID×4.0cm1本、お よび東ソー社製TSK-GEL MULTIPOREHXL-M 7.8mmID×30.0c m(理論段数16000段) 2本、計3本(全体として理論段数32000段)

サンプル注入量:100 μ L (試料液濃度 1 m g/m l)

送液圧力:39 k g/c m 2

検出器:RI検出器

[0056] [測定条件2]

溶媒(移動相):THF 流速: 0. 2 ml/min

設定温度:40℃

カラム構成:昭和電工製KF-G 4.6mmID×10cm 1本、および昭和電工製KF-404HQ 4.6mmID×250cm (理論段数25000段) 4本、計5本 (全体とし て理論段数100000段))

サンプル注入量:10 μ L (試料液濃度 2 m g/m l)

送液圧力:127kg/cm2

検出器:RI検出器

[0057]

なお共役ジエンを主体とするソフトセグメントブロック部の数平均分子量の測定は次の 様に行った。成分Aの場合は、S1及びS2の混合物の測定条件1のGPCによるクロマト グラム上の対応する各ピークの数平均分子量の値をそれぞれM1、M2とし、S1-B1 及びS2-B1の混合物の測定条件2のGPCによるクロマトグラム上の対応する各ピー クの数平均分子量の値をそれぞれM5、M6としたとき、下記式により得られる値Xを、 ソフトセグメントプロック部の数平均分子量のポリスチレン換算値とした。

 $X = \{ (M5 - M1) + (M6 - M2) \} / 2$

続いて分子量既知の標準ポリプタジエンをGPCで測定してこれら標準ポリプタジエン のポリスチレン換算分子量を求める事で得た、ポリスチレン換算分子量値Xから絶対分子 量値Yへの変換式Y=0.58×Xを用いて、共役ジエンの単独重合体からなるソフトセ グメントプロック部の数平均分子量を算出した。

[0058]

成分Bについても、S3及びS4の混合物の測定条件1のGPCによるクロマトグラム 上の対応する各ピークの数平均分子量の値をそれぞれM3、M4とし、S3-B2及びS 4-B2の混合物の測定条件2のGPCによるクロマトグラム上の対応する各ピークの数

平均分子量の値をそれぞれM7、M8としたとき、下記式により得られる値Xを、ソフト セグメントブロック部の数平均分子量のポリスチレン換算値とした。

 $X = \{ (M7 - M3) + (M8 - M4) \}/2$

続いて成分Aの場合と同様にして、ソフトセグメントプロック部の数平均分子量を算 出した。

[0059]

次に成分A及び成分B中に含まれる分岐状プロック共重合体の含有率はゲルパーミエー ションクロマトグラムを用いて以下に述べる方法により求めた。

成分Aの場合、まずカップリングに先立つ線状ブロック共重合体S1-B1及びS2-B 1に対応するピークについて、3段目プタジエン重合完結後のサンプリング物のゲルパー ミエーションクロマトグラムから得られるS1-B1及びS2-B1に対応する成分のピー クトップ分子量M5及びM6を測定した。

次に、最終的に得られた成分Aのゲルパーミエーションクロマトグラム上でM5、M6 のそれぞれの分子量を持つピークを選定することによりS1-B1及びS2-B1に対応す るピークを帰属した。

[0060]

帰属されたS1-B1及びS2-B1に対応する成分のピークの面積は、それぞれ隣接す るピークの間の谷間からベースラインに向かって垂線を降ろし、ベースラインと垂線で囲 まれる部分のピークの面積として算出した。

次にこの2種の成分のピークの面積の和を算出し、その値を成分Aの全体のクロマトグ ラムの面積の値から引くことで、成分A中の分岐状ブロック共重合体のピーク面積を求め た。このようにして求めた分岐状プロック共重合体のピーク面積の、成分Aの全体のクロ マトグラムの面積に対する面積割合を百分率で求めることによって成分A中の分岐状プロ ック共重合体の含有率を質量%で求めた。

成分Bについても、成分Aと同様にして、成分B中の分岐状プロック共重合体の含有率 を質量%で求めた。

なお成分AにおけるS1及びS2のモル比は次のように求めた。S1及びS2の混合物の 測定条件1のGPCによるクロマトグラムにおいて、成分S1及び成分S2に対応する各 ピークのピークトップ分子量値をそれぞれMpl及びMplとし、各ピークの面積比をそ れぞれA1及びA2として、下記式によりS1及びS2のモル比を算出した。

S1:S2 (モル比) = (A1/Mp1) : (A2/Mp2)

また成分Bについても、成分Aと同様にして、成分BにおけるS3及びS4のモル比を 求めた。

[0061]

またブロック共重合体混合物におけるエポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ 基残基のモル数の、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基及び開環したエポキシ基残 基の合計のモル数に対する比は、プロトンNMRスペクトル測定により、次のように求め た。

まず試料 4 0 m g を1m 1 の重クロロホルムに溶解して、日本電子製 J N M - α 5 0 0 FT-NMRを用いて、次の条件でプロトンNMRスペクトルを測定した。

パルス幅= 5. 9 0 μ s (4 5°)、データポイント= 1 6 3 8 4、繰り返し時間= 7 . 0480秒、ADコンバーター=32Kビット、積算回数=792、サンプル管=5m m∮、測定温度=室温

得られたプロトンNMRスペクトルにおいて、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ 基に由来するメチンプロトン(図1の●印のついたプロトン)のピークは2.8~3.2 ppmに現れる。一方、エポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基に由来する メチンプロトン (図2の◎印のついたプロトン) のピークは3. 75ppmに現れる。

[0062]

これにより、2.8~3.2ppmのケミカルシフトのピーク (面積をMとする) と3 . 75ppmのケミカルシフトのピーク(面積をNとする)を用いて下記式により、プロ

ック共重合体混合物におけるエポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基のモ ル数の、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基及び該開環したエポキシ基残基の合計 のモル数に対する比Rを算出した。

 $R = (2 \times N) / (M + 2 \times N)$

なお成分A及び成分Bにおけるエポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基 のモル数の、エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基及び開環したエポキシ基残基の合 計のモル数に対する比も、プロトンNMRスペクトル測定により、プロック共重合体混合 物の場合と同様にして求めた。

【実施例】

[0063]

[実施例1]

まず、成分Aを以下のように合成した。

内容積3Lのジャケット・撹拌機付きステンレス製重合槽を、シクロヘキサンで洗浄し 窒素置換後、窒素ガス雰囲気下において、テトラヒドロフラン150ppmを含む、水分含 量 6 p p m以下に脱水したシクロヘキサン 1 2 3 3 g を重合槽に仕込み、次に水分含量 5 ppm以下に脱水したスチレン129gを加えた。内温50℃に昇温後、nーブチルリチ ウム10質量%のシクロヘキサン溶液(モル濃度1.2mol/l)を1.5ml添加し 最髙温度が120℃を超えない範囲で20分間重合させた(1段目重合)。

[0064]

次に、内温50℃一定の条件下で、nープチルリチウム10質量%のシクロヘキサン溶 液を7.8m1、続いて水分含量5ppm以下に脱水したスチレンを171g添加し、最 髙温度が120℃を超えない範囲で20分間重合させた(2段目重合)。

2段目重合完結後サンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで希釈し 、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空乾燥す ることにより得た固形分のGPC測定を測定条件1で行ったところ、該サンプリング物中 には2種のポリスチレン鎖が存在し、それぞれの数平均分子量を高い順にM1、M2とした とき、M1=95300、M2=15700であった。

[0065]

さらに、内温80℃に昇温後、モレキュラーシープを通過させて脱水したプタジエンを 111g添加し、最高温度が120℃を超えない範囲で20分間重合させた(3段目重合

3段目重合完結後サンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで希釈し 、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空乾燥す ることにより得た固形分のGPC測定を測定条件2で行ったところ、該サンプリング物中 には2種のポリマー鎖(分子量の異なるスチレンーブタジエンジプロック共重合体)が存 在し、その数平均分子量(ポリスチレン換算値)を高い順にそれぞれM5、M6とすると き、M5=119500、M6=36300であった。

逐次重合完了後に内温 8 0 ℃ー定条件下で、エポキシ化大豆油Vikoflex7170(ATOFINA CHEMICALS社) 1. 4 g (1. 3 当量に相当) をシクロヘキサン 1 0 m l 中に溶解させ た溶液を添加し、30分間カップリング反応を行った(カップリング工程)。

[0066]

ここでエポキシ化大豆油Vikoflex7170の添加量の決定方法を説明する。Vikoflex7170は 分子量1000、オキシラン酸素含量7.1%であることから、Vikoflex7170は1モル当 たり4. 4 モルのエポキシ基を有する。一方でVikoflex7170は1モル当たり3モルのカル ボニル基を持つことから、Vikoflex7170は1モル当たり10.4モルのカップリング反応 サイトを有することになる。ところで1段目重合及び2段目重合において添加したn-ブ チルリチウム量から、反応系に存在するリチウム原子は0.0112モルと算出される。 よってリチウム活性末端の1.3当量分のVikoflex7170の質量は、

0.0112 (モル) ×1.3 (当量) ×1000/10.4=1.4 g と計算される。

最後に全ての重合活性末端をメタノールにより失活させて、成分Aの重合液(ポリマー 濃度25質量%)を得た。

なおメタノール失活後にサンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで 希釈し、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空 乾燥することにより成分Aの固形分を得た。

100671

次に成分Bを以下のように合成した。

内容積3Lのジャケット・撹拌機付きステンレス製重合槽を、シクロヘキサンで洗浄し 窒素置換後、窒素ガス雰囲気下において、テトラヒドロフラン150ppmを含む、水分含 量6ppm以下に脱水したシクロヘキサン1222gを重合槽に仕込み、次に水分含量5 ppm以下に脱水したスチレン189gを加えた。内温50℃に昇温後、nープチルリチ ウム10質量%のシクロヘキサン溶液を1.5ml添加し最高温度が120℃を超えない 範囲で20分間重合させた(1段目重合)。

[0068]

次に、内温50℃一定の条件下で、nーブチルリチウム10質量%のシクロヘキサン溶 液を10.0ml、続いて水分含量5ppm以下に脱水したスチレンを76g添加し、最 高温度が120℃を超えない範囲で20分間重合させた(2段目重合)。

2 段目重合完結後サンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで希釈し 、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空乾燥す ることにより得た固形分のGPC測定を測定条件1で行ったところ、該サンプリング物中 には2種のポリスチレン鎖が存在し、それぞれの数平均分子量を高い順にM3、M4とし たとき、M3 = 91100、M4 = 6000であった。

[0069]

さらに、内温80℃に昇温後、モレキュラーシーブを通過させて脱水したブタジエンを 143g添加し、最高温度が120℃を超えない範囲で20分間重合させた(3段目重合)。

3 段目重合完結後サンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで希釈し 、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空乾燥す ることにより得た固形分のGPC測定を測定条件2で行ったところ、該サンプリング物中 には2種のポリマー鎖(分子量の異なるスチレンーブタジエンジブロック共重合体)が存 在し、その数平均分子量(ポリスチレン換算値)を高い順にそれぞれM7、M8とすると き、M7=118400、M8=26700であった。

[0070]

逐次重合完了後に内温 8 0 ℃一定条件下で、エポキシ化大豆油Vikoflex7170(ATOFINA CHEMICALS社) 1. 5 g (1. 1 当量に相当) をシクロヘキサン10 m l 中に溶解させ た溶液を添加し、30分間カップリング反応を行った(カップリング工程)。

最後に全ての重合活性末端をメタノールにより失活させて、成分Bの重合液(ポリマー 濃度25質量%)を得た。

なおメタノール失活後にサンプリングを行ない、サンプリングした重合液をトルエンで 希釈し、この溶液を大量のメタノール中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空 乾燥することにより成分Bの固形分を得た。

[0071]

続いて、成分A及び成分Bの重合液をそれぞれ1300gづつ、等量計量して、両者を よく混合した。この混合重合液をシクロヘキサンで希釈し、この溶液を大量のメタノール 中に注ぐことでポリマー分を析出させ、これを真空乾燥することにより粉末状のポリマー を得た。

最後に、この粉末状のポリマー100質量部に対して安定剤として2, 4-ビス[(オク チルチオ)メチル]-0-クレゾールを0.2質量部の割合で添加した後、粉末状ポリマ ーを20mm単軸押出機に供給して210℃でダイスから溶融ストランドを引き出し、水 冷後カッターにて切断してペレット状の樹脂(プロック共重合体混合物)を得た。各種仕

込み値を表1及び表5に、各種分析値を表2~4及び表6~9に、固体物性評価結果を表 10にそれぞれ示す。

[0072]

[実施例2~9および比較例1~8]

実施例2~9及び比較例1~8は、表1、表5、表12及び表16に示す容積の重合槽 と原料の仕込み量を用いた以外は、実施例1と同様にして、成分Aおよび成分Bを合成し 、これらを混合してプロック共重合体混合物を製造しペレットを得た。各種分析値を表2 ~4、表6~9、表13~15及び表17~20に、固体物性評価結果を表10及び表2 1 に示す。

なお、GPCの測定は2段目重合完結後の測定を測定条件1で、3段目重合完結後の測 定を測定条件 2 で、得られた成分 A、成分 B 及びブロック共重合体混合物のゲルパーミエ ーションクロマトグラムの測定を測定条件2で行なった。

[0073]

[実施例10~18および比較例9~16]

実施例 $1\sim 9$ および比較例 $1\sim 8$ で得られたブロック共重合体混合物と汎用ポリスチレ ン (東洋スチレン (株) 社製:G14L) とを、表11及び表22記載のブロック共重合 体混合物/汎用ポリスチレンの重量比率でプレンドした後、20mm単軸押出機に供給し て230℃でダイスから溶融ストランドを引き出し、水冷し、カッターにて切断してペレ ット状の樹脂を得た。その後実施例1と同様に物性を評価した。結果を表11及び表22 に示す。

[0074]

【表1】

サウ/クオジ が埋									1
1X.73.00.11.00.01.11	日本年	田存在	田林何	田林包	研存室	研悟企	阳瓶鱼	莱陆约	州智室一
	光局型	ところ	K				7	α	σ
	_	N	3	4	n	5		,	
出入する信仰に、	2	3	3	60	က	우	3	10	2
里伯田の谷板に	1993	1995	1925	1166	1188	3952	1224	3950	3950
ロイキケンピー	300	308	30	23	2.6	2.6	3.0	2.6	2.6
ギモノマー道(単嵐瓜)	2 4	21-	2 5	2.0	14	6.5	9.0	4.9	6.3
1段目n-Bulilのシクロヘキサン浴液(ml)	6.	-	213	3 3	70,	130	50	573	730
1時日2年/シ/(*)	129	121	121	204	104	627	2		
ייייייייייייייייייייייייייייייייייייי	7.8	64	8.1	5.7	6 33	15.8	11.7	16.3	9
Hu-BullOMソンコントンノが及		į	į	34	181	6UP	212	574	417
2時日スチレン(点)		<u>=</u>	5			3 5	٤	900	200
(7)		127	127	06	11/	389	8	ĝ	600
(I		~	~	0 -	1	3.6	1.7	3.7	3.6
Vikoflex7170(g)		2	2			Š	4.5	15	14
Vikoflex7170の当量数	5	1.4	7[]		=	<u>:</u>	7:1	2	

[0075]

【表2】

il es tre /pi	東施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実	-		145300 158100			20000			10	2	24	<u>. </u>		76	2		
1	<u>米</u> 多	<u>-</u>	-				26000			9 3	2	7	<u>. </u>		95	2		
1	米圏ダ	_		77300	3		16000	3		٩	6.5 0.	7	_		2	3		
	と 語色	-		1 40000	20021		19500 16000 26000	200		١	0./	107	/1		١	<u>د</u>		
	形を高金	T	_	00227 00000 1 00000 1 00000 1	113500		4000	00201 001/1 00291			6.5	ç	3_			<u> </u>		
	実施例	Ī		00000	130200		0075	3			0.8	į	67_			<u> </u>		
Jani	実施例	,		3	00106		0000	16200			5.6	ļ	9			84		
の分を合	東施倒	7			85200			15600			r.		17			83		
ボーター	東施例							15700			18 1		5			82		
サント・セント 20年日 単クチャー 中央 デナポリマーシの分析値	ルガイしのいるとは日本日からに上がらに		2段目重合完了後に得られるポリマー分の	GPCの測定条件	2段目重合完了後に得られるポリマー分に 95300	おける成分S1の数平均分子恒M1	(M1>M2)	2段目重合完了後に得られるポリマー分に 15700	おける成分S2の数平均分子量M2	(AMT-MA)		F.M.1/MZ	2段日重合完了後に得られるポリマー分に	おける数平均分子量M1を与える成分S1	6# = + (M1>M2)	МΠ	おける数平均分子量M2を与える成分S2	のモル比(M1>M2)

[0076]

【表3】

おける成分S2-B1の数平均分子重Mb(M 5>M6) 5-M6) - エガロル・オア部本体ゴロック 15718 16936 13891 17893 25694 13862 24331 25549	東施列 東地列 東地利 東東和 東地利 東東和 東東	官施例 19500 16300	実施例 2 2 114400 40600	実施例	聚糖例 2 2 161500 39700	東施例 2 153200 45900	東施例 2 199400 57700	東施例 7 2 103300 37800	実施例 2 192700 62500	209800 56400
	おける成分S2-B1の数平均分子量M6(M 5>M6) + かジェンズ 田 母 休レナス 間 合体プロック 1	2992	15718	16936	13891	17893	25694	13862	24331	25549

[0077]

【表4】

440~642年語							11.4	四十二	544万
	実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 実施例 失過例 天過 3 4 5 6 7 8 9 9	実施例	東施例	₩ 4 4	関語の	展階を100円	米高をフィ	来 8	が 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10
11 47	- (40				2	2	2	2
(母にかた)がAAOGPCの測定条件	7	7			3	000070	00000	1000012100001	21000
得られた成分AのGPCによる重量平均分子	125300	131200	125300 131200 135200 196800 175300 218300 36800	196800	175300	218300	00806	2000	7 3000
				30,,,0	4 7 600	154000	77500	138500 147000	147000
<u> 海ネナナ ボハネ のこの - トス 粉 並 内 今 子 唇 88800 194300 131100 113800 134800 139480</u>	28800	94300	98100	31.00	1 3500	134000	3	2000	
命られた成がAのGPOにある数十七分十十二	į	200	86.	1.50	1.51	14.	1.25	1.42	£.
得られた成分AのGPCIこよのガナミグ中	::	١	T		5	7.0	GE	70	76
成分A中の分岐状プロック共重合体成分の 80	8	Ε.	<u> </u>	 	₹	`	3	2	2
			T	١	1,	000		000	000
NMRIこよる、エポキシ化油脂残基に存在	0.10	0.12	0.11	0.14	<u>င်</u>	<u> </u>	=	8	3
する開環したエポキシ基残基のモル数の、									
エポキン基及び開環したエポキン基残基の									
一个学の中に教に対する力					į	١	5	۳	25
	72	31	<u>m</u>	8	C7.	62	3	3	
PBdm(%)	25	25	25	30	28	<u>78</u>	[22	78	87.
成分Aの里口液中の小ンへ 根承へ	<u> </u>	1							
(多層)									

[0078]

【表5】

野がいたりのかず						11.	100 mm	40 44 April	的林伍
1X 71 DV/1 L 20 7 14	実施例	実施例	実施例	東施匈	実施例	米閣室	米路を	実施を	影響の
	_	2	3	4	0	٥			
	2	3	3	က	9	3	10	2	7
車台缶の浴板(L)	1999	1008	1228	1141	3952	1186	4094	1185	183
くれた	370	200	200	93	2.6	2.6	3.0	2.6	2.6
溶媒/全モ/マー量(重量比)	0.0		3	֓֡֝֝֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֡֓֓֓֓֓֓֓	000	-	8 8	1 4	1.7
(三) 残扱ハサナくロクへきに「日」口は「	1.5	9.	8.	=	8				355
וון מתרווס"ל עד	180	202	202	206	807	216	₹	25	623
ナレン(8)			9	15 B	200	13.2	29.9	14.4	12.4
つ8日n-Bul:10%シクロヘキセン浴液(ml)	2	‡ 2	9			96,	010	150	108
(ア)・ハナトロの	9/	<u>∞</u>	8	123	145	22	017	3	
イ政ログノフィる	143	197	127	160	389	117	467		<u></u>
フタンエン(島)		٥	9	-	47	2.4	5.1	2.8	2.5
Vikoflex7170(g)	C:	2	2	ļ	\ -	-	ŝ	1 5	1.5
条内に してしているかい		1.4	0:[<u> </u>	<u>!</u>		1		
-1			ĺ						

[0079]

【表6】

1 2 3 4 5 6 7 1 1 1 1 1 1 91100 93200 123800 102300 138100 126600 111500 6000 5400 6000 7400 8800 8200 5900 15.2 17.3 20.6 13.8 15.7 15.4 18.9 21 17 13 13 16 12 19 79 83 87 87 84 88 81	成分Bにおける2段目重合までに生成したポリマー分の分析値 車施例 実施例 実	プーグで開発を	の分析事権を	東施例	更施例	東施例	東施例	実施例	実施例	東施例
91100 93200 6000 5400 15.2 17.3 21 17 79 83	<u> </u>		2	3 /	-+	2	9		ω,	
93200 5400 17.3 17	2段目重合完了後に得られるポリマー分の 1			1			-	1	-	
5400 6000 7400 8800 8200 5900 8300 17.3 20.6 13.8 15.7 15.4 18.9 14.9 17 13 13 16 12 19 10 83 87 87 84 88 81 90	GPCの測定条件 2段目重合完了後に得られるポリマー分に 9 おける成分S3の数平均分子量M3(M3>M			123800	02300	138100	126600	111500	123400	150400
2 17.3 20.6 13.8 15.7 15.4 18.9 14.9 17 13 13 16 12 19 10 83 87 87 84 88 81 90	4) 2段目重合完了後に得られるポリマー分に 6 セルスはみら4の数平均分子費M4 (M3)M			1	1	1	1	1		0069
83 87 87 84 88 81 90		١		Т	128	15.7	15.4	18.9	14.9	21.8
17 13 19 15 19 19 19 19 19 19		2.0		T	200		Ş	ç	Ç	=
83 87 87 84 88 81 90	2段目重合完了後に得られるポリマー分に 21 おける数平均分子量M3を与える成分S3	21	11	<u>က</u>	5	<u>e</u>	<u> </u>	<u> </u>	2	
(% 84	77-分に	6/	83	87	87	84	8	81	8	68
	表分S4									

[0080]

【表7】

3段目重合完了後に得られるポリマー分の 223456789GPCの測定条件 3段目重合完了後に得られるポリマー分に おける成分S3-B2の数平均分子量M7(M 38日重合完了後に得られるポリマー分に おける成分S4-B2の数平均分子量M8(M 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30	成分Bにおける3段目重合までに生成したポリマー分の分析値 は分Bにおける3段目重合までに生成したポリマー分配の1度を例 車	77一次	の公在	画 耐格鱼!	軍権例	東施例	東施例	東施例	実施例	実施例
 ご得られるポリマー分の 2 2 2	1	14 FA ST >	K ~	χ _α ε	4	2	9	7	8	6
に得られるポリマー分に 118400 119800 152300 131500 170400 154200 142600 140600 178400 20数平均分子量M7 (M 上する重合体ブロック 13920 13195 13804 14384 15428 12992 15544 9164 12818	こ得られるポリマー分の「2				2	2	8	7	2	2
に得られるポリマー分に 26700 24300 25100 27800 29700 25400 22700 23100 200数平均分子量M8(M 体上する重合体ブロック 13920 13195 13804 14384 15428 12992 15544 9164 12818	に得られるポリマー分に 12の数平均分子量M7 (M	18400	119800	152300	131500	170400	154200	142600	140600	178400
	に得られるポリマー分に いの数 平均分子 値	00/9	24300	25100	27800	29700	25400	28400	22700	23100
	本とする重合体ブロック	3920	13195	13804	14384	15428	12992	15544		12818

[0081]

【表8】

サクロラクが命							1	E STATE	日本市
	東施岡 実施岡 実施倒 実施倒 実施例 実施例 実施例 実施例 失過例 失過 5 6 7 8 9	実施例	実施例	服務室	後に変	米閣室 6	米害を	米高地8	の場合
	T					-	2	2	2
何いセナ むな D C D C D C D 所 の 中	2	2	7	1			00101	40000	457000
第5九上版分目のGPCによる重量平均分子 140100 127100 148200 139800 1 48500 139800 1 4850	140100	127100	148200	139800		135900	77500 135900 158500	113000	000/61 000811
■ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	00000	01200	DEFON	89800	109000	109000 79100	102100	102100 63100 80700	80700
得られた成分BのGPCによる数半均万十里 Baggoo Black Cocces 171 156	2000	1 E8	3 5	1.58	1 63	1.72	1.55	1.80	1.95
一角にたた成分BのGPCによるだけ国が作	\int	l	T		l	6	60	84	86
成分日中の分岐状プロック共重合体成分の 85	82	င္ဆ	82	28	- - -		70	2	3
4 4 6 7 7 7 7 7 7 7 7 7		١	١	ı	١		;	0.10	0.11
5、エポキシ化油脂残基に存在たエポキシ基残基のモル数の、 カナの間に、エポキシ基残基のモル数の、 カナの間に、エポキシ基礎基の	0.14	0.11	0.15	5.14	o ∓	<u> </u>	<u>-</u>	2	
一十六十ン物及の形成しに上ぐて、多な別が、この「・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・									
合計のモル敬に対する中	35	5	2	33	25.3	25.3	29.8	25.3	25.3
(%) mPBd (%)	25	-			5	e	25	86	28
成分目の重合液中のポリマー濃度(質	25	22	22	<u> </u>	8	9	3	7	
量%)									

[0082]

【表9】

10 H	和居20	1300	1300	3	=	01	107100	20170	103800	000001	7	33:	0.10	2			25	
11 m	米路約18	1300	T	1	5	~	LECONO	20000	Į		175		0.10				25	
110	実施例	1300	l	Ţ	1/2	~	00000	130300	00000	108900 114/00 104500 88200 95400	1 55	 	110				2	1
	解を高	ا	1	3	7	2	000	200//	002707	104300		60.	9				١	
	海海の	Ę	Т	_	1/2	2		180300	0017	114/00		\c	3,0	₹			١	2
	実施例	١	-1	300	7	2		172000		108300		1.58		5. 4.			ٳ	2
İ	実施例	1	ı	1300	1/1	2		146800				 58		0.13				5
	東語室	7	٦	1300	1/1	2		128600		85700 93100		50 50	ı	-				31
	東施例		1300	1300	Ş	2		127000		84500		1.50		0.12				31
ら、セカブロック井留小木町夕物の夕花崎	_		祖会 た成分Aの軍合液の質量(g)		第四つころごろいかの単四分がなる。	WガA WガBツ具電出 得られたブロック共重合体混合物のGPCの 2	逆	<u>得られたブロック共重合体混合物のGPCIC 127000 128600 146800 172000 180300 17000 138300 138300 138300 197100</u>	上名面图平均分子键	得られたプロック共軍合体混合物のGPCに 84500	上名数甲拉分子缅	得られたブロック共重合体混合物のGPCに 1.50	-1	ポキシ化油脂残基に存在	する開環したエボキン基残器のモル数の、	エポキン基及び開環したエボキン参牧参の	合計のモル数に対する比	(%) 由下四日

[0083]

【表10】

	8年 本記	8	8.7 4.3 2	l	1.3	1	89.1 191 109	urr	C:11	10		
	服窩囱	ໝ	2.5	Ī	1.3	١	180		4.5		6.3	
	g施例 実施例 実施例	c	0 E & A 1	۷.۷	18 19 1.5		90 89 68		7 113.5 112.5		6.7 5.7	
にお来	実施例	-				ļ	803	İ		١	8 5 8	1
より、人生自会会は会会の影響を記れる	ファンス・アード・アード・アード・アード・アード・アード・アード・アード・アード・アード			MED(a/10min)	<u>-</u> i	第 (2)	H	4.米酸总值研(20)	W١	金砂型エベンナー(シ)	はのは	メシン

[0084]

【表11】

一角 はいしょうしん コード 日出 コード・コード・コード・コード・コード	い。「かられ	CET.	では、まずので	2.然果					
ブロック共軍 の存 所 に 刻 の が に に い い と に と い に に い に に に い に に に に に	77.6				日本	白花角	电 林恒	化存包	阳落定
	罗格例	服瓶倒	吳施例	米 居 玄	聚氮氮 來高別 米馬的	水高水	と記る	7	Sagra
	-	-	12	33	14	<u>ন</u>	16	17	20
	╗				THE WORLD	<u> </u>	的存在	- 市校包 田校	服存在一
年日 ナーコニクサ 留人 休留 夕かの 猫猫	研格包	実施例	実施例		米配的	米配列		Z SI	E STORY
女正しに 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1			3の軍	4の重	5の軍		10厘	mil	画の6
	-	 	*	今年	今年	小谷	令	合体	台体
			£			30, 50	07,00	00/00	06/00
ブロック共重合体混合物/汎用ポリスチレン 60/40		60/40	60/40	80/20 80/20	80/20	80/20 60/40	60/40	80/20	07/00
上 随街									
0. 原 图 U	10	αr	6.9	4.2	3.3	3.1	7.5	4.8	2.2
MFR(g/10min)	*	?		9	ç	9.6	α	24	4
(70/月)的	7.1	_	œ	3.0	6.3	2			9
∄.	S	712	181	86.1	87.5	86.8	80.2	88	80.3
全米額成過學(%)	70			١	١	0 0	191	~	12.8
		7.5	111.2	7.2	3.5	2.6	14:1		
3	· ·	6	<u>.</u>	-3	13	ر دن	1.4	.3	1.4
シャデー衝勢街豚(KJ/E)	*!	ગ	2						

[0085]

【表12】

比較例 比較例	比較例	打 数 应	打 数 室	打 較愈	万数 室	交交区
2	က	4	5	9	_	8
	~	3	3	3	3	3
166	1163	1237	1229	1228	1225	1227
		3.0	3.0	3.0	3.0	3.0
0.1	1.3	9	9.3	6.	2.3	0.8
36	194	141	132	143	191	39
2	5					
-	7.5		10.7	_	2.7	11.7
238	206	187	150	139	8	243
38	g	85	127	127	127	127
300	3 =	2	17	2.6	0.3	1.6
9,0		9	_	 	Ŀ	_
0:1	=	11.6				
2.3 1166 10.8 13.6 1.0 1.0			3 1163 1.3 1.3 1.5 206 99 11.1	3 3 3 1163 1237 2.3 3.0 1.3 0.9 194 141 7.5 6.1 206 187 99 85 1.1 1.0	3 3 3 3 3 1163 1163 1229 123 123 130 130 130 130 130 130 130 130 130 13	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 1225 1225 1225 1225 1225 3 0 0 3 0 0 3 0 0 3 0

[0086]

【表13】

まなヘノーセルスのの日間会までに生成したポリマー分の分析値	ポリマー	公の分割	石価					
KAALSI SEKHEHS VILMO	比較例	比較例	比較極	比較例 比較例 比較例 比較例 比較例	比較例	比較例	大概室	- 足機多一
	1	2	9	4	0			
2段目重合完了後に得られるポリマー分						-	_	
のGPCの選定条件								
こ得られるポリマー分	00400	447200	172500	172500 144600 61000 152000 95000 96000	61000	152000	95000	00096
	20400	41000	1/2000					
2段目重合完了後に得られるポリマー分	000	0070	000	7000 15100 1	10000	15100	17300	17500
ートセナスポクラの数字が分子を 一トなける。	15300	53400	21000	24300	2000			
HM1 /M0	5.6	2.8	8.0	5.9	6.1	10.1	2.0	2.0
つ時日毎全年了後に得られるポリマー分								
にだける数平均分子量M1を与える成分					Ļ	<u> </u>	į	
S1のモルH(M1>M2)	21	=	5	4	2	2	=	
2段目重合完了後に得られるポリマー分								
における数平均分子量M2を与える成分			<u></u>		<u> </u>	8	20	47
S2のモル社(M1>M2)	79	88	2	g	8	3	3	

[0087]

【表14】

サント・ナント・のの日後ですが「中心」 ナボリマーシの分析値	ポコマー	40分	平価					14.
成分ALのUのAは日本日をこれ上述のA	比較函	比較多	宧	比較倒4	比較例5	円数多	と 数例	形 数 室
	-	7	,					
こ得られるポリマー分	c	c	6	2	7	2	2	2
GCDCの逆形外存	,	7	ļ					
3段目重合完了後に得られるポリマー分								
における成分S1-B1の数半均分十mm	117400	193000	210500	180200	86500	202000	151000	117400 193000 210500 180200 86500 202000 151000 129000
5(M5>M6)								
3段目重合完了後に得られるポリマー分								
における成分S2-B1の数半均分十回M	7000	00000	13300 330000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 330000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 33000 3300	46300	25500	39800	59200	33000
ı	45200	020020						
共役ジェンを単量体とする重合体ブロッ	7001	01547	14065 14065 14065 14065 21663 28391 14065	16646	11890	21663	28391	14065
ク部B1部分の数平均分子室	8	14017	3					

[0088]

【表15】

おうへらな存在						100	107 +44.11	L. 由东加口
	比較例	比較例	北較囱	比較例 比較例 比較例 比較例 比較例 1	比較多 5	元 数 整	尤較物 7	R #X77
							9	2
	7	2	7	7		1		
得られた成分AのGPCIこよる重量平均分	162000	205600	193700	162000 205600 193700 171600 153000 173000 173000 159000	153000	173000	173000	159000
得られた成分AのGPCによる数平均分子	121300	153600	124100	121300 153600 124100 118200 108000 123000 110300 129000	108000	123000	110300	129000
国 134 137 134	1 34	1.34	1.56	1.45	1.42	1.41	1.57	123
は分A中の分岐状プロック共重合体成分 の方式がA中の分岐状プロック共軍合体成分	73	82	18	78	75	77	20	74
の百句年(%) NMRICよる、エポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基のモル数								
の、エポキシ基及び開環したエポキシ基本は、イン・ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、ディー、	0 14	0 14	0.15	0.10	0.14	0.02	0.85	0.14
仮想の台町の七小数1~2~94~50~10~10~10~10~10~10~10~10~10~10~10~10~10	1	17	20	21	31	31	31	31
FDUBLY70/ 成分Aの重合液中のポリマー濃度(質 層の)	25	8	30	25	25	25	25	25
更%)								

[0089]

【表16】

もくロラチンと語							144	15.禁伍
	比較例	比較例	比較例	大概室	円製室	対数を変え	対数室	8 * * * * * * * * * * * * * * * * * * *
	1	2	2	+	,	,		
第六ケ ・ 配簿(二)		8	ဗ	3	3	5	2	2
日田の中間に	1007	1150	1155	1228	1225	1227	1226	1229
溶媒シクロヘキサン(g)	1,77		200	00	20	30	3.0	3.0
	3.0	2.3	۲.3	0.0	3			
1n-Bul:10%				,		<u>,</u>	r r	- -
	<u>.</u>	9.	8. 8.	1.3	2.8	*	21	
1.	147	253	240	212	218	147	235	
1							_	
2四回n-Buli10%シクロヘキサン 協 列					9	ŭ	~	20.8
	7	<u>∞</u>	2	8	13.3	2	2	
(ml/	125	95	126	85	63	135	47	<u> </u>
2段日スチレン(8)		2 5	200	410	197	197	1127	127
ゴなジエン(g)	12/	771	123	711			1	00
10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 /	1 9	1.2	4.	<u>-</u>	2.3	3.1	*;o	6:0
Vikorlex / I /U\g/		-	Q.F.	10	1.1	2.7	9.0	1:1
Vikoflex7170の当歯数	=		2!					

[0090]

【表17】

ナンローションのの日もクサケーもは、ナポコケークの分析値	ポニマー	404						
成分でにありる2枚日単日をこと上がの1	北数多	比較例	逐	比較例	比較例 比較例 比較例 比較例 比較例	比較例	比較多	代数金
	_	2	3	4	2	9		o
2段目重合完了後に得られるポリマー分			,	•			_	-
OGDCの遊炉条件								
2段目重合完了後に得られるボリマー分 ルセルスはな3の数平均分子豊M3(M								
33M4)	102800	169200	148000	102800 169200 148000 162200 71500	71500	111000	111100	111000 1111100 102000
2段目重合完了後に得られるポリマー分								
における成分S4の数平均分子量M4(M	0000	12200 9800	0086	8800	3100	8300	8400	9100
(3>M4)	3	3		,	1 60	12.4	13.9	11.2
H-M3/M4	11.7	13.9	5	9.4	-3	1.2	2	
2段目車合完了後に得られるポリマー分								
における数平均分子量M3を与える成分		ļ		ç	ç	=	40	۳.
S3のモル比(M3>M4)	12	2	2	2	2			
2段目重合完了後に得られるポリマー分								
における数平均分子量M4を与える取分		Ľ	2	6	2	80	9	97
S4のモル比(M3>M4)	88	2	8	١		3		

[0091]

【表18】

						_		_	_		٦.
	8 数 室	2			119200			17500		7424	
	大数を	2			148000			45900		21576	
	は数の	7			129500			24700		10101	10151
	比較例 比較例 比較例 比較例 比較例 比較例 比較例	2			138600 1188500 196800 84500 129500 148000 119200		_	24700 24700 17500 17500 17500 17500		7424 TOTAL STOP OF TOTAL TOTAL	2/2/
	比較多				196800			39300	2002	07007	0843
有個	比較多				184500			21600	300	-	1090
ならな事	比較例				210000			10000	20405		19691
ポニマー	比較室		7		108800	20002		00020	20000		11600
サンコーナーメッの町口曲や中ドー中が「ケボリケーケの分析値	東方のこのこのでは日本日のことに上述のこと	こ得られるポリマー分		3段目重合完了後に得られるポリマー分	分S3-B2の数平均分子域M		3段目重合完了後に得られるポリマー分	における成分S4-B2の数半均分十箇M		な体プロッ	

[0092]

【表19】

はなりのなが続						14.77	101	山北海
1X.73 DV.7.7 111 IE	比較例	比較例	比較多	比較例 比較例 比較例 比較例	形数多し	あ数室	比較約 7	10.15 N
2 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4		١	,		9	2	2	2
領にむた 近 4Bの GPCの 遡 応 条件	7	7	7					
得られた成分BのGPCIこよる重量平均分子母	114700	219200	183500	114700 219200 183500 200300 108000 113000 115000 121000	108000	113000	115000	121000
4号られた成分BのGPCによる数平均分子	74300	130400	108800	130400 108800 114200 65000		73300	67000	89000
年 1000年 100		9	90	175	1.66	1.54	1.72	1.36
「得いれた 町 公Bの GPC I こその ガナ 国 万 旬		9	3					
成分B中の分岐状プロック共軍合体成分	z.	55	.	<u></u>	82	84	77	æ
(2) (2) (2) (2) (3) (3) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4) (4	3							
NMRによる、エポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基のモル数								
の、エポキシ基及び開環したエボキシ番	5	7 5	0 14	0.14	0.14	0.02	6.0	0.14
残基の合計のモル致に対する中	1		2	10	<u>~</u>	31	31	31
DB4個(%)	55	3	8]	1				
成分日の重合液中のポリマー濃度(質	25	9	30	72	25	25	25	25
重%)	3							

[0093]

【表20】

温にカナブロック共車合体混合物の分析値						# F F F	11.14.00	日報知
14.00.00	数室	比較例	数窗	九 数 忽 一	七天数 1	表を変え	を数を	対数を対象
	-	2	3	4	p			200
(一) 自選)が今年・1十二、1	1300	1300	1300	1300	1300	1300	300	200
	Τ	Π	1300	1300	1300	1300	1300	98 28
(の見単ほ)	T	Т	=	-	1	1/1	1/1	17
成分A/成分Bの質量比	<u>-</u>		-					
体混合物のGPC				ç	·	•	•	2
	2	7	7	7	-			
得られたブロック共重合体混合物のGPC			140500 140500 140500 140500	100100	195000	147000	141000	140500
こよる電母平均分子量	139800	OD6/07	182300	30180	3333			
得られたブロック共重合体混合物のGPC			-	0000	00200	08500	84500	115000
1-1-2数平均分子圈	92100	123300	92100 123300 115600 119500 65500 50500 65500	nncsi i	2000	20000	3	
得られたブロック共重合体混合物のGPC				Q U	<u>.</u>	1 59	1 67	1 22
による分子唱分布	1.52	69	8 9.	8. 1.3	3	77.1		
NMRによる、エポキシ化油脂残基に存					_			
在する開環したエポキン基残基のモル数								
の、エポキン基及び開環したエポキン基			,	9,	•	60	78.0	0 14
展社の今年の中に数に対する比	0.15	0.14	0.14	7.0	2.5	77.5		
7次巻(74)	31	21	23	24	3	<u></u>	5	2
PDQ型 (70/								

[0094]

【表21】

プロック 世命 今末 記 今郎 の なわ 声 で 記								ŀ
	円数 図	比較例	比較例 比較例	比較例	比較例 比較例	比較愈	打骸鱼 打骸鱼	克 数 三
	_	~	က	4	5	9	١	Ω.
() () () ()	7.6	_	22	1.8	13	5.5	9.5	7.4
MFR(g/ 10min)	?!			١		0	i	~
(四)世(07)	5	2.1	 		١	o.	١	2
第三(20)	200	80.0		6.88	89.7	88.7	68	89.9
1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.	l	200	١	١	١	9	l	2
人师的十分二十二十一 (二)	3	2	<u>ო</u>	7		2.0	١	3
(a) 1/4/4-1	_	a C	=	1	0.5	0.7		0.5
ンシアー御物函版(KO/E)		3						

[0095]

【表22】

ゴロジカ 生 音 会 休 望 会 物 と 汎 用 ポリス チレンとの ブレンド 品 の 物 性 測 定 結 果	ンとのブ	フンド品	の物性測	定結果		į		107 77
ノロンノ大年日中代は「2000年」	比較例	比較例	比較例	比較愈	北較 愈	北較	光 数 室	力数型
	σ	10	11	12	<u>ე</u>	14	15	9
	子供短	子群色	子物庭	计数级	比較例	比較例	开散应	开 数 之
	スタグラション	は表記	場ので	40亩	50軍	夏09	7の軍	8の軍
おお	₩ * *	# **	(A)	4	今本	各种	合体	合体
と開発	£ U	1						
ブロック共重合体混合物/汎用ボリスチレ	9,00	00/00	00/00	00/00	60/40	60/40 60/40 60/40	60/40	60/40
- 、一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・一・	00/40	07/00		3			,	7.0
	14	1.5	2.8	2.2	111	6.9	- 	7,6
MFK(g/10min)	0	0 7	a c	8.5	7.5	8 5	9.9	6.9
瞬価(%)	2	2.5	3 8	OF A	S S S	78.9	78.2	81.2
一个小组陈语图(%)	81.8	2.82	00.	25			r	Š
	17	10.7	_	_	0.7	9.0) (2)	*
全吸収エイルナーシ			-	7	0.4	10.7	2.0	0.5
シャル・一衝撃強度(kg/m)	2			2	1			

【産業上の利用可能性】

[0096]

本発明のプロック共重合体混合物は各種熱可塑性樹脂、熱硬化性樹脂の改質材、履物の 素材、粘着剤・接着剤の素材、アスファルトの改質材、電線ケーブルの素材、加硫ゴムの 改質材等、従来プロック共重合体が利用されている用途に使用することができる。

特に、本発明のプロック共重合体混合物を各種熱可塑性樹脂配合した組成物は、シート 及びフィルム用の素材として有効であり、優れた透明性、耐衝撃性及び低温特性を生かし て食品包装容器の他、日用雑貨包装用,ラミネートシート・フィルムとしても活用できる

【図面の簡単な説明】

[0097]

【図1】エポキシ化油脂残基に存在するエポキシ基に由来するメチンプロトン(図1 出証特2004-3085715

ページ: 40/E

の●印のついたプロトン)

【図2】エポキシ化油脂残基に存在する開環したエポキシ基残基に由来するメチンプ ロトン (図2の◎印のついたプロトン)

【書類名】図面 【図1】

$$R = OH$$
 $R = OH$ $R = OH$ $R = CH_2$ $R =$

【曹類名】要約曹

【要約】

【課題】透明性と耐衝撃性のバランスに優れ、特に高剪断下で射出成形を行なった成形 品に異方性を生じ難くすることにより、耐衝撃性に優れたプロック共重合体混合物を提供 すること。

【解決手段】ビニル芳香族炭化水素を主体とするプロック部からなるハードセグメント ブロック部と共役ジエンを主体とするプロック部からなるソフトセグメントプロック部か ら構成されるブロック共重合体において、特定構造のハードセグメントブロック部を有す るブロック共重合体を2種プレンドすることにより、押出成形品やプロー成形品のみなら ず射出成形品においても透明性を悪化することなく耐衝撃性が極めて改良されたプロック 共重合体。

【選択図】 なし

特願2003-280660

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-280660

受付番号 50301239731

書類名 特許願

担当官 第六担当上席 0095

作成日 平成15年 7月29日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成15年 7月28日

1/E ページ:

特願2003-280660

出願人履歴情報

識別番号

[000003296]

1. 変更年月日 [変更理由] 2000年12月 4日

住所変更

住 所

東京都千代田区有楽町1丁目4番1号

電気化学工業株式会社 氏 名